PRÁCTICA DIRIGIDA DE QUÍMICA_SEMA

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Química

Finalizar Evaluación

Bienvenido(a) SAUCEDO BATALLANOS MARLON NILO

Indicación:

La Evaluación Virtual se rinde una sola vez, por ello es importante que lo finalice.

Pregunta 1 - Química

Puntúa como: 1.00

Tema: Diagrama de fases y Estado líquido

Marque la secuencia correcta de verdad (V) o falsedad (F) respecto de las siguientes proposiciones.

I. En los gases la presión en el fondo del recipiente es mayor a la del tope o superficie.

II. La presión en un neumático inflado es de 206 842 Pa, es decir que la presión manométrica en el neumático es menor a 1,2 atm.

III. Un termómetro marca 30 °C o 86 °F, si marca una lectura de 45 °C en °F marcara 129.

Si: 101,325 kPa = 1 atm

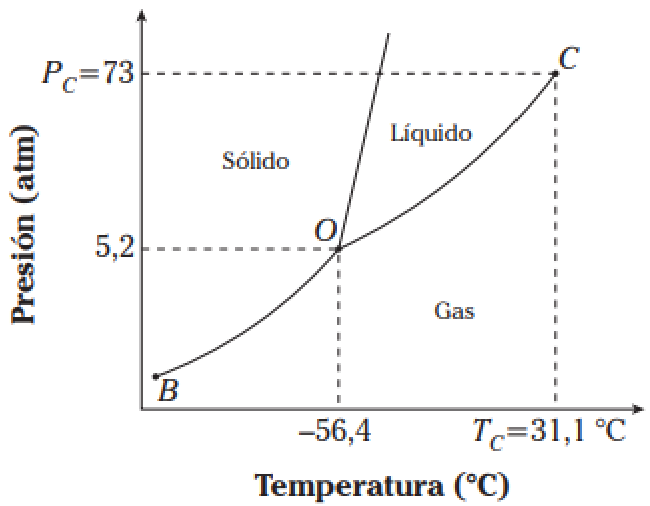
- FFV
- VFV
- FVF
- VVF
- FVV

Quitar selección

Pregunta 2 - Química

Puntúa como: 1.00

Según el diagrama de fases **del CO_2, indi**que la secuencia correcta de verdad (V) o falsedad (F).



I. Presenta punto de fusión y ebullición normal.

II. La máxima temperatura a la cual se puede licuar el CO_2 por compresión es de 31,1 °C.

III. A mayor presión mayor temperatura de ebullición.

- FFV
- FVV
- VFV
- FFF
- VFF

Quitar selección

1h 29m 58s



Pregunta 3 - Química
Puntúa como: 1.00

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Química

Marque la aseveración incorrecta respecto a los diagramas de fases.

- ○ Si la presión en el punto triple es mayor a 1 atm solo existirá punto de sublimación normal.
- ○ Si la temperatura es mayor a la crítica, el gas no se puede licuar bajo ninguna condición de presión.
- ○ Por encima del punto crítico las fases líquida y gaseosa tienen la misma densidad.
- ○ A mayor temperatura de ebullición, mayor intensidad de las fuerzas intermoleculares.
- ○ Las temperaturas normales de fusión y ebullición se determinan cuando la presión es 0,1 atm.

Quitar selección

Pregunta 4 - Química
Puntúa como: 1.00

Indique la proposición incorrecta, con relación a las propiedades generales de los líquidos:

- ○ son fluidos incompresibles.
- ○ sus fuerzas de cohesión molecular no son muy intensas respecto al sólido.
- ○ tienen un arreglo molecular de corto alcance.
- ○ son isotrópicos
- ○ comúnmente son más densos que su respectiva fase sólida.

Quitar selección

Pregunta 5 - Química
Puntúa como: 1.00

Con relación a la viscosidad indique la secuencia correcta de verdad (V) o falsedad (F) a las siguientes proposiciones.

I. Es una propiedad intensiva solo de los líquidos.
II. Al incrementar la temperatura disminuye el valor de la viscosidad.
III. A mayor tendencia a fluir de un líquido mayor es su viscosidad.

- ○ FFV
- ○ VFV
- ○ FVF
- ○ VVF
- ○ VVV

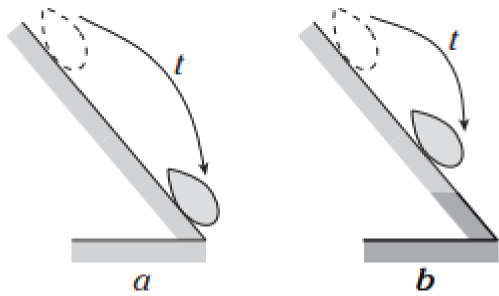
Quitar selección

Pregunta 6 - Química
Puntúa como: 1.00

1h 29m 58s



La gráfica muestra dos gotas de líquido que se dejó al mismo nivel en un plano inclinado.



Indique las proposiciones correctas con relación a las gotas de líquido.

I. Si las dos gotas son del mismo líquido, la temperatura de: $a > b$.

II. Si las gotas son de agua y aceite a igual temperatura, entonces b es aceite.

III. El tamaño de las moléculas de $b < a$.

- I y II
- I, II y III
- solo I
- solo II
- II y III

Quitar selección

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Química

Pregunta 7 - Química
Puntúa como: 1.00

En base a la propiedad de la tensión superficial entre los líquidos mercurio y agua, marque verdadero(V) o falso(F) las siguientes proposiciones.

I. La gota de agua es más esférica que la gota de mercurio.

II. El mercurio tiene mayor tensión superficial que el agua.

III. Si disminuye la temperatura, la tensión superficial de ambos líquidos aumenta.

- VVV
- FVV
- FFV
- VVF
- FVF

Quitar selección

Pregunta 8 - Química
Puntúa como: 1.00

El punto de ebullición normal del etanol y agua es 78 °C y 100 °C respectivamente. Respecto a esta propiedad y la presión de vapor, marque la alternativa correcta.

- A 20 °C el agua tiene mayor presión de vapor que el etanol.
- A una determinada temperatura la presión de vapor del agua es mayor que la del etanol.
- La presión de vapor es una propiedad extensiva de los líquidos.
- Los líquidos con alta presión de vapor tiene alta temperatura de ebullición.
- Cuando un líquido hierve su presión de vapor se iguala a la presión atmosférica

Quitar selección

1h 29m 58s



Pregunta 9 - Química

Puntúa como: 1.00

NAVEGACIÓN DE LA EVALUACIÓN VIRTUAL

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Química

Indique el líquido de mayor temperatura de **ebullición normal.**

- ○ CH_3COOH
- ○ $CH_3CHOHCH_3$
- ○ CH_3COCH_3
- ○ $CH_3CH_2OCH_3$
- ○ C_6H_6

Quitar selección

Pregunta 10 - Química

Puntúa como: 1.00

Respecto a las propiedades físicas específicas de los líquidos indique la proposición correcta.

I. La temperatura de ebullición depende de la densidad del líquido.

II. Si el mercurio tiene mayor punto de ebullición que el agua, entonces su tensión superficial será menor que la del agua.

III. A mayor masa molecular mayor viscosidad y mayor temperatura de ebullición.

- ○ solo I
- ○ I, II y III
- ○ I y II
- ○ solo III
- ○ II y III

Quitar selección

1h 29m 58s

